

### 7.3 수소 원자 (Hydrogen Atom)

이 절에서는 수소 원자처럼 원자핵 주위를 도는 전자가 하나여서 수소 원자와 같은 방식으로 풀 수 있는 수소꼴 원자(hydrogen-like atom)에 대해서 살펴보기로 하겠다. 원자핵이 양성자  $Z$  개를 포함하여, 즉, 원자번호가  $Z$  이고, 원자핵 주위에 전자가 하나뿐인 수소꼴 원자의 위치에너지는 다음과 같은 쿨롱퍼텐셜(Coulomb potential)로 주어진다.

$$V(r) = -\frac{Ze^2}{r}$$

이 경우 슈뢰딩거 방정식의 각 방정식은 변하지 않아 동일하지만, 지름 방정식은 3차원 구면상자와 위치에너지 부분에서 다음과 같이 달라진다.

$$\frac{d^2 R}{dr^2} + \frac{2}{r} \frac{dR}{dr} + \frac{2m}{\hbar^2} \left\{ E - \frac{l(l+1)\hbar^2}{2mr^2} + \frac{Ze^2}{r} \right\} R = 0$$

이 경우 유효퍼텐셜은

$$V_{eff.} = -\frac{Ze^2}{r} + \frac{l(l+1)\hbar^2}{2mr^2}$$

로 주어지,  $r$  이 작은 영역에서는 장벽으로 작용하지만,  $r$  이 커질수록 쿨롱퍼텐셜의 크기가 더 커져서 우물형태인 음의 값으로 작용하게 된다. 그러므로  $E > 0$  인 경우 무한대까지 입자가 존재할 수 있으므로 자유상태(free state)가 되고,  $E < 0$  인 경우 쿨롱 장벽에 의하여 입자가 무한대에는 존재할 수 없으므로 속박상태(bound state)를 이루게 된다. 이제부터는 1장에서 보아 모형을 통하여 구했던 수소 원자의 에너지 준위와 고유상태를 알아보기 위하여  $E < 0$  인 속박상태의 경우에 대하여 살펴보기로 하겠다.

먼저 위의 슈뢰딩거 지름 방정식의 양변에  $\frac{\hbar^2}{-8mE}$  을 곱한 다음,  $k^2 \equiv -\frac{2mE}{\hbar^2} = \frac{2m|E|}{\hbar^2}$

로 정의하고,  $\rho \equiv 2kr$ ,  $\lambda \equiv \frac{Ze^2}{\hbar} \sqrt{\frac{m}{2|E|}} = \frac{Ze^2}{\hbar} \sqrt{-\frac{m}{2E}}$  로 치환하면 다음 방정식을 얻는다.

$$\frac{d^2 R}{d\rho^2} + \frac{2}{\rho} \frac{dR}{d\rho} + \left( \frac{\lambda}{\rho} - \frac{1}{4} - \frac{l(l+1)}{\rho^2} \right) R = 0$$

위 방정식은  $\rho \rightarrow \infty$  일 경우,  $\frac{d^2 R}{d\rho^2} - \frac{R}{4} \simeq 0$  로 쓰여지므로, 그 해가  $R \sim e^{\pm \frac{\rho}{2}}$  의 형태로

주어짐을 쉽게 알 수 있다. 여기서  $+\frac{\rho}{2}$  의 해는 발산하므로, 해가 될 수 없다. 그러므로 위

방정식의 해를 일단  $R(\rho) = e^{-\frac{\rho}{2}} G(\rho)$  로 놓고 위 방정식을 만족하는  $G(\rho)$  를 구해보자. 그러면 위 방정식은  $G(\rho)$  에 대한 다음 방정식으로 변환된다.

$$\frac{d^2 G}{d\rho^2} - \left(1 - \frac{2}{\rho}\right) \frac{dG}{d\rho} + \left(\frac{\lambda-1}{\rho} - \frac{l(l+1)}{\rho^2}\right) G = 0$$

이 미분방정식은 일반화된 멱급수(generalized power series)를 사용하여 풀 수 있는데, 이를 프로베니우스 방법(Frobenius method)이라고 한다. 이는 이차 미분방정식에 대한 폭스의 정리(Fuchs' theorem)에 기반하고 있다. 폭스의 정리에 의하면 다음의 이차 미분방정식

$$\frac{d^2 y}{dx^2} + f(x) \frac{dy}{dx} + g(x) y = 0$$

에서  $(x-x_0)f(x), (x-x_0)^2g(x)$  가  $x=x_0$ 에서 유한할 때, 우리는  $x=x_0$ 를 정규특이점(regular singular point)이라고 하며, 이러한 경우 적어도 하나의 해가 프로베니우스 방법의 일반화된 멱급수  $y=(x-x_0)^s \sum_{n=0}^{\infty} a_n(x-x_0)^n$ , ( $a_0 \neq 0$ ) 형태로 주어진다. 이를 위의 지름 방정식의 경우에 적용하면 우리는  $G(\rho)$ 의 일반해를 다음과 같이 쓸 수 있다.

$$G(\rho) = \rho^s \sum_{n=0}^{\infty} a_n \rho^n$$

이를 대입하면 위 방정식은 다음과 같이 쓸 수 있다.

$$\sum_{n=0}^{\infty} \left( (n+s)(n+s-1)a_n \rho^{n+s-2} - (1-\frac{2}{\rho})(n+s)a_n \rho^{n+s-1} + (\frac{\lambda-1}{\rho} - \frac{l(l+1)}{\rho^2})a_n \rho^{n+s} \right) = 0$$

여기서 변수의 가장 낮은 차수의 계수가 만족하는 방정식을 지표방정식(indicial equation)이라고 하는데, 위 식에서 가장 낮은 차수는  $\rho^{s-2}$ 이며 위에서 그 계수들은 다음을 만족해야 한다.

$$s(s-1)a_0 \rho^{s-2} + 2s a_0 \rho^{s-2} - l(l+1)a_0 \rho^{s-2} = 0$$

그러므로  $\rho^{s-2}$  항의 계수들은 다음 관계를 만족하여야 한다.

$$s(s-1)a_0 + 2s a_0 - l(l+1)a_0 = 0, \quad \text{즉} \quad s(s+1) - l(l+1) = 0.$$

그러므로  $s=l$  이거나  $s=-l-1$ 이 되어야 하는데, 이중  $s=-l-1$ 는 원점에서 급수를 발산하게 하므로 해가 될 수 없다. 그러므로 우리는  $G(\rho)$ 를 다음과 같이 쓸 수 있다.

$$G(\rho) = \rho^l \sum_{n=0}^{\infty} a_n \rho^n$$

이제 급수전개 계수  $a_n$ 들 사이의 관계를 알아보자.

위에서  $\rho^{n+l-1}$ 의 계수들을 다음관계를 만족하여야 한다.

$$(n+1+l)(n+l)a_{n+1} - (n+l)a_n + 2(n+1+l)a_{n+1} + (\lambda-1)a_n - l(l+1)a_{n+1} = 0$$

이를 정리하면  $(n+1)(n+2l+2)a_{n+1} = [(n+l) - (\lambda-1)]a_n$ 이 되어 우리는 계수  $a_n$ 과 계수  $a_{n+1}$  사이에 다음의 회귀 관계식(recursion relation)을 얻는다.

$$a_{n+1} = \frac{n+l-\lambda+1}{(n+1)(n+2l+2)} a_n$$

그런데 여기서 주의할 점은  $n \rightarrow \infty$ 가 되면  $\frac{a_{n+1}}{a_n} \sim \frac{1}{n}$ 이 되어,  $G(\rho) \sim \sum_n \frac{\rho^n}{n!} \sim e^\rho$ 가 되

는데, 이는 지름 부분 파동함수를  $R(\rho) \sim e^{-\frac{\rho}{2}} \rho^l e^\rho \sim e^{\frac{\rho}{2}} \rho^l$ 로 만들어  $\rho \rightarrow \infty$ 가 될 때 발산하게 하므로 파동함수로서 적당하지 않다. 그러므로 이를 방지하기 위하여 주어진 어떤 특

정한  $n=N$ 에서 급수가 중단되어야 한다. 즉,  $\frac{a_{N+1}}{a_N} = 0$ 이 되어야 한다. 이는 어떤

$n=N$ 에서  $N+l+1-\lambda=0$ 이 만족되어야 함을 의미하며, 우리는 이를 다음과 같이 표시할 수 있다.

$$n_{\max} \equiv N = \lambda - l - 1$$

여기서  $N$ 과  $l$ 은 정수이므로 이 관계를 만족시키려면(즉, 해가 되려면)  $\lambda$ 도 정수가 되어야 한다. (아직  $l$ 이 정수가 되어야 한다는 것을 배우지 않았지만, 나중에 살펴볼 각운동량의 양자화에서  $l$ 은  $0, 1, 2, 3, \dots$ 의 값을 갖는 영이 아닌 정수이어야 한다.) 그러므로 우리는 이

제  $\lambda \equiv n$  으로 놓고 이를 주양자수(principal quantum number)라고 부른다. (여기서  $n$  은 위의 미분방정식 풀이 과정에서 급수전개시 사용한  $n$  이 아님에 주의하여야 한다.) 그러면 앞에서 주어진 관계식  $\lambda = \frac{Ze^2}{\hbar} \sqrt{-\frac{m}{2E}}$  에서 에너지는 다음과 같이 주어짐을 알 수 있다.

$$E = -\frac{Z^2 e^4 m}{2\hbar^2 \lambda^2} = -\frac{Z^2 e^4 m}{2\hbar^2 n^2}$$

여기서  $R \equiv \frac{me^4}{2\hbar^2}$  를 리드버그 상수(Rydberg constant)라고 하며  $13.6 \text{ eV}$  의 값을 갖는다. 그러므로 수소꼴 원자의 에너지 준위를 다음과 같이 쓸 수 있다.

$$E_n = -\frac{Z^2 R}{n^2}, \quad n = 1, 2, 3, \dots$$

이 결과는 1장에서 계산한 보어 모형의 결과와 같음을 보여준다.

이제 다시 지름 방정식의 해로 돌아가면,  $G(\rho) = \rho^l \sum_{p=0}^N a_p \rho^p$  로 주어지므로 그 해는 다음과 같이 쓸 수 있다.

$$R(\rho) = e^{-\frac{\rho}{2}} G(\rho) = e^{-\rho} \rho^l \sum_{p=0}^N a_p \rho^p, \quad N = n - l - 1$$

여기서  $\sum_{p=0}^N a_p \rho^p \equiv H(\rho)$  는 버금 라게르 다항식(associated Laguerre polynomial)이라 부르며  $H(\rho) = L_{n-l-1}^{2l+1}(\rho)$  로 표시한다. 그리고 이 함수는 다음의 미분방정식을 만족한다.

$$\frac{d^2 H}{d\rho^2} + \left(\frac{2l+2}{\rho} - 1\right) \frac{dH}{d\rho} + \frac{n-l-1}{\rho} H = 0$$

여기서 주목할 점은  $n = N + l + 1$  이고,  $N \geq 0$  인 정수이므로,  $l \leq n - 1$  의 관계가 항상 만족되어야 한다는 점이다. 이러한 관계는 다음에 배울 궤도 각운동량의 양자수가 가질 수 있는 값을 주양자수에 의하여 결정짓는 아주 중요한 결과이다. 그리고 지름 방정식의 해는  $n$  과  $l$  값에 모두 의존하므로 통상 수소꼴 원자의 지름 방정식의 해는 다음과 같이 표현한다.

$$R_{nl}(\rho) = A_{nl} e^{-\rho} \rho^l L_{n-l-1}^{2l+1}(\rho), \quad n = 1, 2, 3, \dots, \quad l = 0, 1, 2, \dots, n - 1$$

여기서  $A_{nl}$  은 규격화 상수이다.

지금까지의 결과를 종합하면, 수소꼴 원자의 파동함수와 에너지는 다음과 같이 쓸 수 있다.

$$\psi_{nlm}(r, \theta, \phi) = R_{nl}(r) Y_l^m(\theta, \phi), \quad n = 1, 2, 3, \dots, \quad l = 0, 1, 2, \dots, n - 1$$

$$E_n = -\frac{Z^2 R}{n^2}$$

아직까지  $m$  에 대한 값은 정해지지 않았다. 그러나 앞 절에서 주어진  $\sim e^{im\phi}$  형태의 해를 살펴보면  $m$  이 정수값을 가져야 함을 곧 알 수 있다. 왜냐하면, 주어진 물리계는  $\phi$  와  $\phi + 2\pi$  에 대하여 동일한 상태(동일한 파동함수)가 되어야하기 때문이다. 하지만 아직까지  $m$  이 가질 수 있는 값의 범위는 정할 수 없는데, 이 범위는 다음에 살펴볼 궤도 각운동량의 양자화에서 그 값이  $-l \leq m \leq l$  사이의 정수로 주어진다. 끝으로 한 가지 더 주목할 점은 여기서 구한 에너지 준위는 주양자수  $n$  에만 의존한다는 점이다. 그런데 파동함수는 서로

다른  $l, m$  값에 따라 달라지므로 겹침상태들(degenerate states)을 이루게 된다. 실제로 주어진  $n$ 에 대하여  $l = 0, 1, 2, \dots, n-1$  가지의 서로 다른  $l$ 이 가능하고, 주어진  $l$ 에 대하여 다시  $2l+1$  가지의  $m$ 이 가능하므로, 동일한 에너지를 갖는 겹침상태의 수는 다음과 같이 주어진다.

$$\sum_{l=0}^{n-1} (2l+1) = 2 \times \frac{n(n-1)}{2} + n = n^2$$

그러므로 수소꼴 원자에서는 주어진 에너지 준위  $n$ 에서  $n^2$  개의 겹침상태들을 갖는다.

---

Copyright © 2009 한누리